PROCESS FOR THE PREPARATION OF 1,2,3,9-TETRAHYDRO-9- METHYL-3-((2-METHYL-1H-IMIDAZOL-1-YL)METHYL)-4H-CARBAZOL- 4-ONE

Publication number: ES2043535

Publication date:

1993-12-16

Inventor:

HUGUET CLOTET JUAN (ES); CALDERO GES JOSE

MARIA (ES)

Applicant:

VITA INVEST SA (ES); SINT QUIMICA SA (ES)

Classification:

- international:

A61K31/40; A61K31/415; A61K31/47; C07D209/04; C07D209/80; C07D233/58; C07D403/04; C07D403/06; C07D403/10; A61K31/40; A61K31/415; A61K31/47; C07D; C07D209/00; C07D233/00; C07D403/00; (IPC1-

7): A61K31/415; C07D403/06; C07D209/88;

C07D233/56; C07D403/06

- european:

Application number: ES19920000552 19920313 Priority number(s): ES19920000552 19920313

Also published as:



GR93100094 (A) FI931104 (A) AR248019 (A1) SK278786B (B6) RU2109741 (C1)

more >>

Report a data error here

Abstract not available for ES2043535

Abstract of corresponding document: AT402730B

Process for the preparation of 1,2,3,9-tetrahydro-9- methyl-3-[(2-methyl-1H-imidazol-1-yl)methyl]-4H-carbazol- 4-one of the formula I comprising the cyclization of the compound of the formula II under the conditions of a Friedel-Crafts acylation by activating the carboxyl group by acid catalysis in a suitable solvent medium and finally isolating the required products by conventional means.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

- 11 N.º de publicación: ES 2 043 535
- 21 Número de solicitud: 9200552
- (51) Int. Cl.⁵: C07D 403/06

//A61K 31/415

(C07D 403/06, 209:88, 233:56)

(12)

SOLICITUD DE PATENTE

Α1

- 22 Fecha de presentación: 13.03.92
- 43 Fecha de publicación de la solicitud: 16.12.93
- 43 Fecha de publicación del folleto de la solicitud: 16.12.93
- (1) Solicitante/es: Vita-Invest, S.A. C. de Fontsanta 12-14 Sant Joan Despi, Barcelona, ES
- (2) Inventor/es: Huguet Clotet, Juan y Caldero Ges, José María
- (74) Agente: Ponti Grau, Ignacio
- (2-metil-1H-imidazol-1-il)metil]-4H-carbazol-4-ona.

(57) Resumen:

Procedimiento para la obtención de la 1,2,3,9 - tetrahidro - 9 - metil - 3 - [(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4H - carbazol - 4 - ona, de fórmula I por ciclación del compuesto de fórmula II bajo condiciones de la acilación de Friedelcrafts, mediante activación del grupo carboxilo, con catálisis ácida, en un medio disolvente adecuado y aislar el producto deseado por los métodos convencionales.

Presenta propiedades como antiemético en quimioterapia, así como en el tratamiento de la jaqueca, esquizofrenia, ansiedad, obesidad y manía.

Fórmula I

Fórmula II

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

La presente invención tiene por objeto un procedimiento para la obtención de la 1,2,3,9 - tetrahidro - 9 - metil - 3 - [(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4H - carbazol - 4 - ona, de fórmula I,

compuesto de síntesis que antagoniza selectivamente los receptores 5-HT_3 y que presenta interesantes propiedades como antiemético en quimioterapia, así como en el tratamiento de la jaqueca, esquizofrenia, ansiedad, obesidad y manía.

Antecedentes de la Invención

En la patente ES 548430 se describe la obtención de la 1,2,3,9 - tetrahidro - 9 - metil - 3 - [(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4H - carbazol - 4 - ona por reacción de una carbazolona, de fórmula III, con 2 - metilimidazol.

siendo Y un radical metileno o un radical halometil.

En la patente ES 556101 se describe la obtención de la 1,2,3,9 - tetrahidro - 9 - metil - 3 - [(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4H - carbazol - 4 - ona por oxidación de un carbazol, de fórmula IV.

siendo A un átomo de H o un radical hidróxilo. En la patente ES 539852 se describe la obtención de la 1,2,3,9 - tetrahidro - 9 - metil - 3 - [(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4H - carbazol - 4 - ona por alquilación de una carbazolona, de fórmula V.

$$\begin{array}{c|c}
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & \\$$

siendo R₁ y/o R₂ un átomo de hidrógeno.

En la patente ES 2000935 se describe la obtención de la 1,2,3,9 - tetrahidro - 9 - metil - 3 - [(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4H - carbazol - 4 - ona por ciclación de un derivado de fenilhidrazina, de fórmula VI.

65

10

15

20

30

35

40

45

50

55

60

65

En la patente ES 2000936 se describe la obtención de la 1,2,3,9 - tetrahidro - 9 - metil - 3 - [(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4H - carbazol - 4 - ona por ciclación de un derivado de anilina, de fórmula VII.

siendo X un átomo de hidrógeno o un halógeno. Descripción de la Invención

En la presente invención se describe y reivindica un nuevo procedimiento para la obtención de la 1,2,3,9 - tetrahidro - 9 - metil - 3 - [(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4H - carbazol - 4 - ona, de fórmula I,

que consiste en ciclar el ácido 2 - [(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4 - (1 - metilindol - 2 - il)butírico, de fórmula II.

bajo las condiciones de la reacción de acilación de Friedel - Crafts, mediante activación del grupo carboxilo, con catálisis ácida, en un medio disolvente adecuado y aislar el producto deseado por los métodos convencionales.

La activación del ácido carboxílico se realiza mediante su transformación en un haluro de acilo o en un anhídrido mixto trifluoroacético, metanosulfónico o tríflico, preferentemente en un anhídrido mixto trifluoroacético.

El catalizador ácido puede ser un ácido inorgánico tal como clorhídrico, sulfúrico o fosfórico, o un ácido de Lewis tal como trifluoruro de boro, cloruro de cinc o tricloruro de aluminio, preferentemente ácido fosfórico.

La reacción se realiza en el seno de un disolvente orgánico aprótico, tal como cloroformo, diclorometano, dicloroetano, éter, tetrahidrofurano o acetonitrilo, preferentemente acetonitrilo.

La reacción de ciclación puede efectuarse convenientemente a temperaturas comprendidas entre -60° y +50°C, preferentemente a 0°C.

Finalizada la reacción se aisla el producto deseado por los métodos convencionales y se recristaliza en un disolvente orgánico, preferentemente metanol, para dar la 1,2,3,9 - tetrahidro - 9 - metil - 3 - [(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4H - carbazol - 4 - ona químicamente pura.

El compuesto de fórmula II puede ser preparado por reacción del ácido 2 - metilen - 4 - (3 - carboxi - 1 - metilindol - 2 - il)butírico con 2 - metilimidazol, de fórmula VIII.

La reacción se efectúa convenientemente a temperaturas comprendidas entre 100° y 200°C, preferentemente a 150°C.

La reacción se realiza en el seno de un disolvente de alto punto de ebullición como tolueno, xileno o bromobenceno, o mezclas de ellos, o sin disolvente, preserentemente sin disolvente.

Finalizada la reacción se aisla el producto deseado por los métodos convencionales y se recristaliza en un disolvente orgánico como metanol, tolueno, dimetoxietano o metoxietanol, preferentemente dimetoxietano.

El diácido de fórmula VIII se obtiene por hidrólisis del ácido 2 - metilen - 4 - (3 - etoxicarbonil - 1 - metilindol - 2 - il)butírico, de fórmula IX,

20

25

40

45

65

5

el cual se puede preparar por reacción del anión del 1,2 - dimetilindol - 3 - carboxilato de etilo, de fórmula X.

(preparado según John E. Macor, Kewin Ryan, Michael E. Newman, J. Org. Chem. <u>54</u>, <u>4785</u> (1989)) con el ácido a - (bromometilacrílico), de fórmula XI.

Descripción de realizaciones preferidas

A título ilustrativo y no limitativo del procedimiento de obtención descrito en la presente memoria, se detallan a continuación los ejemplos prácticos.

Ejemplo 1

Acido 2 - metilen - 4 - (3 - etoxicarbonil - 1 - metilindol - 2 - il)butírico.

A una solución de la sal de litio preparada a partir de 4,34 g (20 mmol) de 1,2 - dimetilindol -3 - carboxilato de etilo en 150 ml de tetrahidrofurano mantenida a -60°C, se añade una solución de 4,98 g (30 mmol) de ácido α - (bromometilacrílico) en 20 ml de tetrahidrofurano durante 10 seg. La temperatura no sube de -50°C. Después de agitar 2h a -60°C se vierte sobre una mezcla de 400 g de hielo, 15 ml de ácido clorhídrico concentrado y 200 ml de acetato de etilo. Se separan las fases y la capa acuosa se extrae con acetato de etilo (2x200 ml). Los extractos orgánicos combinados se secan (MgSO₄) y se evaporan. El sólido resultante se recristaliza de tolueno y luego de metanol, obteniéndose 3,0 g (50%) del compuesto del título analíticamente puro, en forma de sólido blanco.

pf: 138°C - 140°C

¹H - NMRδ (CDCl₃): 1.46 (t, J = 7.1, 3H, -CH₂-CH₃), 2.62 - 2.71 (m, 2H, -CH₂-C=C), 3.36 - 3.48(m, 2H, indol-CH₂), 3.78 (s, 3H, N-CH₃), 4.41 (q, J = 7.1, 2H, -CH₂-CH₃), 5.81 (d, J = 1.2, 1H, -C=CH), 6.37 (d, J = 1.2, 1H, -C=CH), 7.15 - 7.40 (m, 3H, aromáticos), 8.10 - 8.20 (m, 1H, aromático). Ejemplo 2

Acido 2 - metilen - 4 - (3 - carboxi - 1 - metilindol - 2 - il)butírico.

A una suspensión de 5,7 g (18,9 mmol) del compuesto del Ejemplo 1 en 15 ml de metanol y 15 ml de agua se añaden 19 g de hidróxido potásico y la mezcla resultante se calienta a reflujo durante 30 min. Luego se vierte sobre una mezcla de 200 g de hielo y 200 ml de agua y se acidifica con 30 ml de ácido clorhídrico concentrado. El producto se recoge por filtración, se suspende en 250 ml de tolueno, se destilan 100 ml, y después de enfriar a 20°C se filtra, obteniéndose 4,5 g (87%) del compuesto del título, analíticamente puro, en forma de sólido blanco.

pf: 194 - 196°C

¹H - NMRδ (DMSO): 2.40 - 2.60 (m, 2H, indol-CH₂-CH₂-) 3.20 - 3.50 (m, 2H, indol-CH₂-CH₂-), 3.77 (s, 3H, N-CH₃), 5.59 (d, J = 1.5, 1H, -C=C-H), 6.07 (d, J = 1.5, 1H, -C=C-H), 7.10 - 7.25 (m, 2H, aromáticos), 7.46 - 7.54 (m, 1H, aromático), 7.96 - 8.05 (m, 1H, aromático). Ejemplo 3

Acido 2 - [(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4 - (1 - metilindol - 2 - il)butírico.

Una mezcla de 2,73 g (10 mmol) del compuesto del Ejemplo 2 y 2.46 g (30 mmol) de 2 - metilimidazol se calienta a 160° durante 2 min. Después de enfriar a temperatura ambiente, se disuelve en cloroformo y se aplica sobre una columna de anhídrido silícico, eluyendo con cloruro de metileno/metanol 70:30. Así se obtienen 2,21 g (71%) del compuesto del título en forma de sólido amarillento, analíticamente puro.

pf: 198° - 199°C

¹H - NMRδ (DMSO): 1.65 - 2.05 (m, 2H, indol-CH₂-CH₂-), 2.27 (s, 3H, C-CH₃), 2.65 - 2.95 (m, 3H, indol-CH₂- y -HC-COOH), 3.63 (s, 3H, N-CH₃), 3.95 - 4.25 (m, 2H, imidazol-CH₂-), 6.15 (s, 1H, indol-H), 6.79 (d, J = 1.6, 1H, imidazol-H), 6.90 - 7.10 (m, 3H) que incluye a 7.06 (d, J = 1.6, 1H, imidazol-H), 7.30 - 7.45 (m, 2H, aromáticos). Ejemplo 4

1,2,3,9 - Tetrahidro - 9 - metil - 3[(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4H - carbazol - 4 - ona.

A una suspensión de 311 mg (1 mmol) del compuesto del Ejemplo 3 en 10 ml de acetonitrilo se añaden 28 µl (0,28 mmol) de ácido fosfórico del 85%. Se enfría a 0°C y se agregan, gota a gota, 353 µl (2,5 mmol) de anhídrido trifluoroacético. Al cabo de 15 min se vierte sobre una mezcla de 50 g de hielo y 50 ml de solución saturada de bicarbonato sódico, y se extrae con cloruro de metileno (3x10 ml). Los extractos orgánicos combinados se secan (MgSO₄) y evaporan. El residuo sólido se recristaliza de metanol para dar 160 mg (55%) del compuesto del título en forma de sólido blanco, analíticamente puro.

pf: 227° - $228,5^{\circ}$ C

¹H - NMR δ (CDCl₃): 1.70 - 2.05 (m, 1H, H-C(2)). 2.10 - 2.30 (m, 1H, H-C(2)), 2.45 (s, 3H, CH₃) 2.75 - 3.15 (m, 3H, H-C(1) y H-C(3)), 3.72

(s, 3H, N-CH₃), 4.10 (dd, J=8.15, 1H, N-CH₂), 4.70 (dd, J=4.15, 1H. N-CH₂), 6.85 - 7.05 (m, 2H, aromáticos), 7.20 - 7.40 (m, 3H, imidazol-H y aromático), 8.20 - 8.30 (m, 1H, aromático)

15

20

25

45

50

55

60

65

REIVINDICACIONES

1. Procedimiento para la obtención de la 1,2,3,9 - tetrahidro - 9 - metil - 3[(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4H - carbazol - 4 - ona, de fórmula I,

que consiste en ciclar el ácido 2 - [(2 - metil - 1H - imidazol - 1 - il)metil] - 4 - (1 - metilindol - 2 - il)butírico, de fórmula II,

HO CH₃ 30

N N N N 35

CH₃ 40

bajo las condiciones de la reacción de acilación de Friedel - Crafts, mediante activación del grupo carboxilo, con catálisis ácida, en un medio disolvente adecuado y aislar el producto deseado por los métodos convencionales.

2. Procedimiento según la reivindicación 1, caracterizado por el hecho de que el compuesto de fórmula II se activa por formación de un anhídrido mixto, preferentemente trifluoroacético.

3. Procedimiento según las reivindicaciones 1 ó 2, caracterizado por el hecho de que la ciclación se realiza en un medio disolvente adecuado y en presencia de un catalizador ácido.

4. Procedimiento según una cualquiera de las reivindicaciones 1 a 3, caracterizado por el hecho de que el medio de reacción es un disolvente orgánico aprótico, preferentemente acetonitrilo.

5. Procedimiento según la reivindicación 3, caracterizado por el hecho de que el catalizador ácido utilizado es el ácido fosfórico.

6. Procedimiento según las reivindicaciones 1 a 4, caracterizado por el hecho de que la reacción de ciclación se efectúa a temperaturas comprendidas entre -60° y +50°C, preferentemente a 0°C.



(1) ES 2 043 535

(21) N.° solicitud: 9200552

22) Fecha de presentación de la solicitud: 13.03.92

32) Fecha de prioridad:

INFORME SOBRE EL ESTADO DE LA TECNICA

(51) Int. Cl. ⁵ :	: C07D 403/06 // A61K 31/415, (C07D 403/06, 209:88, 233:56)			

DOCUMENTOS RELEVANTES

Categoría		Documentos citados	Reivindicaciones afectadas
А	ES-A-2000935 (GLAXO GROU * Reivindicaciones 1,3,9,11 *	IP LIMITED)	1,3
Α	ES-A-2000936 (GLAXO GROU * Reivindicaciones 1,5,10,12 *	1,4	
Α	US-A-4725615 (COATES; JAM B. EWAN) * Columna 9, líneas 45-66; colu	1,3,6	
Α	ES-A-8801247 (GLAXO GROU * Reivindicaciones 1,6,7,8,11 *	1,6	
A	GB-A-2192885 (GLAXO GROU * Todo el documento *	JP LIMITED)	1
X: de Y: de m	goría de los documentos citado e particular relevancia e particular relevancia combinado co isma categoría fleja el estado de la técnica	O: referido a divulgación no escrita	
	esente informe ha sido realiza para todas las reivindicaciones	do para las reivindicaciones nº:	
Fecha de realización del informe 22.06.93		Examinador S. González Peñalba	Página 1/1